## Stabilized lactic acid menthyl ester

Patent number:

DE19607278

**Publication date:** 

1997-08-28

Inventor:

KUHN WALTER DIPL CHEM DR [DE]; KOERBER

ALFRED DIPL CHEM DR [DE]; LANGNER ROLAND

[DE]; HAGENA DETLEF DIPL CHEM DR [DE]

**Applicant:** 

HAARMANN & REIMER GMBH [DE]

Classification:

- international:

C07C69/68; C07C67/62; A61K7/24; A23G3/00;

A23G9/00; A23L2/00; A24B13/00; A45D40/26;

A24C1/00

- european:

C07C67/62; C07C69/68

Application number: DE19961007278 19960227

Priority number(s): DE19961007278 19960227

Abstract not available for DE19607278

Abstract of corresponding document: US5783725

Lactic acid menthyl ester can be stabilized by addition of alkali metal carbonate and/or bicarbonate and/or alkaline earth metal carbonate and/or bicarbonate.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

## Also published as:



EP0794169 (A1) US5783725 (A1) JP9227455 (A) EP0794169 (B1)

AU719032 (B2)

BEST AVAILABLE COPY

(5) Int. Cl.6:

C 07 C 69/68

C 07 C 67/62 // A61K 7/24,A23G 3/00,9/00,A23L 2/00, A24B 13/00,A45D

40/26,A24C 1/00





**DEUTSCHES PATENTAMT**  Aktenzeichen:

196 07 278.6

Anmeldetag:

27. 2.96

Offenlegungstag:

28. 8.97

72 Erfinder:

Kuhn, Walter, Dipl.-Chem. Dr., 37603 Holzminden, DE; Körber, Alfred, Dipl.-Chem. Dr., 37603 Holzminden, DE; Langner, Roland, 37639 Bevern, DE; Hagena, Detlef, Dipl.-Chem. Dr., 37671 Stahle, DE

(1) Anmelder:

Haarmann & Reimer GmbH, 37603 Holzminden, DE

(74) Vertreter:

Steiling, L., Dipl.-Chem. Dr., Pat.-Anw., 51373 Leverkusen

- (54) Stabilisierter Milchsäurementhylester
- Milchsäurementhylester läßt sich durch Zusatz von Alkaliund/oder Erdalkalicarbonat und/oder -hydrogencarbonat stabilisieren.

1 Beschra

Milchsäurementhylester (nachfolgend: MME)

ist eine Verbindung mit physiologischer Kühlwirkung <sup>15</sup> auf Haut- und Schleimhäute des Körpers, die in Konsumprodukten eingesetzt werden kann, bei denen eine lang anhaltende physiologische Kühlwirkung erwünscht wird: z. B. in Genußmitteln wie Kaugummi, Kautabak, Zigaretten, Eis, Konfekt, Getränken sowie in pharmazeutischen Präparaten, Körperpflegemitteln oder kosmetischen Präparaten wie Zahnreinigungsmitteln, Mundwässern, Parfüms, Pudern, Lotionen, Salben, Ölen, Cremes, Rasierwässern, Shampoos.

MME wird üblicherweise durch säurekatalysierte <sup>25</sup> Veresterung handelsüblicher 1-Milchsäure mit 1-Menthol hergestellt.

Geeignete Veresterungskatalysatoren sind beispielsweise in Methoden der Organischen Chemie (Houben-Weyl), Bd. VIII, S. 517, Georg Thieme Verlag, Stuttgart 1952, beschrieben. Bevorzugte Katalysatoren umfassen anorganische Säuren wie Schwefelsäure, Phosphorsäure, saure Erden, organische Säuren wie Methansulfonsäure und p-Toluolsulfonsäure sowie saure Ionenaustauscher. Die empfohlenen Mengen betragen 350,0001-0,1 Mol, bevorzugt 0,01-0,05 Mol Katalysator, bezogen auf 1 Mol Milchsäure.

Nach Neutralisation und Wäsche des Reaktionsgemisches schließt sich normalerweise eine Reinigung mittels Destillation an, die den MME in einer für die meisten Anwendungen geeigneten Reinheit (97 bis 98%) liefert. Neben MME enthält das Destillat d-Milchsäure-1-menthylester (1—2%) und 1-Menthol (etwa 1%). Beim Lagern über mehrere Wochen entwickelt das Produkt einen stechenden Geruch, der es für die meisten 45 Verwendungszwecke unbrauchbar macht. Die Gründe für diese Produktveränderung sind nicht bekannt.

Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß diese unerwünschte Produktveränderung in Gegenwart von Alkali- und/oder Erdalkalicarbonat und/oder -hydrogencarbonat nicht eintritt.

Gegenstand der Erfindung ist also eine Mischung aus

A. 1-Milchsäure-1-menthylester und, pro Gewichtsteil A,

B. 0,0001 bis 0,05 Gewichtsteilen Alkali- und/oder Erdalkalicarbonat und/oder -hydrogencarbonat.

Die erfindungsgemäßen Mischungen sind über mehrere Monate lagerstabil; geruchliche Veränderungen 60 beim Lagern sind nicht festzustellen.

Die erfindungsgemäßen Mischungen lassen sich auf jede erdenkliche Art herstellen, wie z.B. durch trockenes Mischen beider Komponenten (vorzugsweise in Pulverform) oder durch Lösen der Komponenten in einem für beide Bestandteile geeigneten Lösungsmittel wie wäßriges Methanol oder wäßriges Aceton und Abziehen des Lösungsmittels.

2

Nach einer bevorgten Ausführungsform wird der MME, vorzugsweit bei ich vorangegangener Destillation, in Gegenwart des Zusatzes B umkristallisiert, wobei das verwendete Lösungsmittel für MME nicht auch gleichzeitig ein Lösungsmittel für B sein braucht; mit anderen Worten: Es ist für die Zwecke der Erfindung nicht notwendig, daß sich der Zusatz B in gelöstem MME auflöst; man kann den Zusatz B im gelösten MME – natürlich vorzugsweise in fein verteilter Form – dispergieren und dann zusammen mit den MME-Kristallen abtrennen.

Ein bevorzugtes Lösungsmittel für MME ist Aceton, wobei das Gewichtsverhältnis Lösungsmittel/MME für die Kristallisation vorzugsweise 0.5 bis 10, vorzugsweise 1 bis 3, beträgt.

Als Zusatz B kommen vorzugsweise Natriumcarbonat und -hydrogencarbonat sowie Kaliumcarbonat und -hydrogencarbonat oder Calciumcarbonat in Frage.

Die erfindungsgemäßen Mischungen können für die meisten Zwecke eingesetzt werden, ohne daß der Zusatz B vorher abgetrennt wird.

Die Prozentangaben des nachfolgenden Beispiels beziehen sich jeweils auf das Gewicht; Teile sind Gewichtsteile.

## **Beispiel**

1000 Teile destillierter MME, laut Gaschromatogramm enthaltend

97,3% 1-Milchsäure-1-menthylester, 1,4% d-Milchsäure-1-menthylester und 0,8% 1-Menthol,

betragen 35 wurden in 500 Teilen Aceton, dem 1 Teil Natriumhydroatalysator, gencarbonat zugesetzt war, bei 40°C gelöst. Es wird im Eisbad gekühlt; bei 12°C werden Impfkristalle zugegeben. Danach wird innerhalb von 2 Stunden auf 5°C abgekühlt (unter Rühren). Der Kristallbrei wird abfiltriert r die mei- 40 und an der Luft getrocknet.

> Das erhaltene Produkt enthält laut Gaschromatogramm 99,7% 1-Milchsäure-1-menthylester. Es kann über Monate gelagert werden, ohne daß sich seine sensorischen Eigenschaften ändern.

## Patentanspruch

Mischung aus

A. 1-Milchsäure-1-menthylester und, pro Gewichtsteil A,

B. 0,0001 bis 0,05 Gewichtsteilen Alkali- und/ oder Erdalkalicarbonat und/oder -hydrogen-carbonat.